(22)出願日

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平6-80688

(43)公開日 平成6年(1994)3月22日

| (51) Int.Cl. <sup>5</sup> |        | 識別記号        | 庁内整理番号  | FI 技術表示箇所                     |
|---------------------------|--------|-------------|---------|-------------------------------|
| C 0 7 H                   | 19/06  |             |         |                               |
| A 6 1 K                   | 31/505 |             | 9360-4C |                               |
|                           | 31/52  | ADU         | 9360-4C |                               |
|                           | 31/70  | ADY         | 8314-4C |                               |
| C07D                      | 405/04 | 2 3 9       | 8829-4C |                               |
|                           |        |             |         | 審査請求 未請求 請求項の数9(全 9 頁) 最終頁に続く |
| (21)出願番号                  |        | 特願平4-258847 |         | (71)出願人 000000055             |

特許法第30条第1項適用申請有り 平成4年3月5日

社団法人日本農芸化学会発行の「日本農芸化学会誌第66

平成4年(1992)9月3日

巻第3号1992年度人会講演要旨集」に発表

アサヒビール株式会社

東京都中央区京橋3丁目7番1号

(72)発明者 和賀 俊明

東京都大田区大森北2-13-1 アサヒビ

ール株式会社応用技術研究所内

(72)発明者 西崎 知子

宮城県仙台市青葉区北山1-1-15

(72) 発明者 大類 洋

宫城県仙台市宮城野区小田原山本丁5-2

-901

(72)発明者 目黒 熈

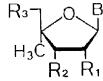
宮城県仙台市宮城野区鶴ヶ谷1-14-3

(74)代理人 弁理士 舟橋 榮子

## (54) 【発明の名称】 4'ーメチルヌクレオシド誘導体

(57)【要約】 ( 【構成】下記式

(修正有)



[式中、Bは、アデニン、グアニン、チミン、ウラシル、シトシン、ヒポキサンチン、キサンチン、5-メチルシトシン、4-エトキシ-5-メチル-2-オキソピリミジン、4-イソプロポキシ-5-メチル-2-オキソピリミジン、または、5-メチル-2-オキソピリミジンであり、 $R_1$ および $R_2$ は、同一かまたは異なり、そしてそれぞれヒドロキシ基、または水素であるか、または一緒になって結合を示し、 $R_3$ は、

$$H \circ \left( \begin{array}{c} O \\ \parallel \\ P - O \end{array} \right)$$

nは0,1または3である]で表される化合物及びその

薬学的に許容されるエステル、エーテル及び塩類である 4′-メチルヌクレオシド誘導体。

【効果】上記化合物は、抗ウィルス剤としての可能性、 さらに抗腫瘍活性が期待される。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(I)

【化1】

「式中、Bは、アデニン、グアニン、チミン、ウラシ ル、シトシン、ヒポキサンチン、キサンチン、5-メチ 10 なヒドロキシ基の保護基である〕で示される糖と、核酸 ルシトシン、4-エトキシ-5-メチル-2-オキソピ リミジン、4-イソプロポキシ-5-メチル-2-オキ ソピリミジン、または、5-メチル-2-オキソピリミ ジンであり、

R1 およびR2 は、同一かまたは異なり、そしてそれぞ れヒドロキシ基、または水素であるか、または一緒にな って結合を示し、Raは、

【化2】

$$H \circ \begin{pmatrix} O \\ \parallel P - O \end{pmatrix}_{D}$$

(式中、nは0、1または3である)である]で表され る化合物及びその薬学的に許容されるエステル、エーテ ル及び塩類である4'-メチルヌクレオシド誘導体。

【請求項2】 R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub> およびR<sub>3</sub> がヒドロキシ基で ある請求項1記載の4'-メチルヌクレオシド誘導体。

【請求項3】 R1 が水素であり、R2 およびR3 がヒ ドロキシ基である請求項1記載の4'-メチルヌクレオシ ド誘導体。

ドロキシ基である請求項1記載の4'-メチルヌクレオシ ド誘導体。

【請求項5】 R1 およびR2 が一緒になって結合を示 し、R。がヒドロキシ基である請求項1記載の4'-メチ ルヌクレオシド誘導体。

【請求項6】 4'-メチルアデノシン、

4'-メチルグアノシン、

4'-メチル-β-D-リボフラノシルチミン、

4'-メチルウリジン、

4'-メチルシチジン、

2' ーデオキシー4' ーメチルアデノシン、

4'-メチルチミジン、

2', 3'-ジデヒドロ-3'-デオキシ-4'-メチルチミジ

のいずれかである請求項1記載の4'-メチルヌクレオシ ド誘導体。

【請求項7】 活性物質として請求項1ないし6のいず れか1頃に記載の4'-メチルヌクレオシド誘導体を、場 合により1種またはそれ以上の不活性担体及び/または 稀釈剤とともに含む医薬組成物。

【請求項8】 一般式(II)

【化3】

$$R_7O \longrightarrow R_4$$
 $R_6O OR_5$ 

「式中、R4 は、アシルオキシ基またはハロゲンであ り、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub> およびR<sub>7</sub> は、同一かまたは異なり適当 塩基またはアシル基で保護された核酸塩基を、シリル化 体経由で、またはそのまま反応させ、必要ならばヒドロ キシ基の保護基を除去し、さらに必要ならば公知の方法 によりデオキシ化体、2重結合体、リン酸化体への誘導 を包含する請求項1記載の4'-メチルヌクレオシド誘導 体の製造方法。

【請求項9】 請求項8に記載の一般式(II)の化合物 を製造する方法であって、一般式(III)

【化4】

20

「式中、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub> およびR<sub>8</sub> は、同一かまたは 異なり適当なヒドロキシ基の保護基であり、R。は、適 当なヒドロキシ基の保護基かまたは水素である]の化合 物を、R。が水素である場合、公知の方法によりデオキ シ化するか、または、R。が適当なヒドロキシ基の保護 【請求項4】  $R_1$  および $R_2$  が水素であり、 $R_3$  がヒ 30 基である場合、 $R_3$  のみを選択的に脱保護し、デオキシ 化することを特徴とする製造方法。

【発明の詳細な説明】

 $[0\ 0\ 0\ 1\ ]$ 

【産業上の利用分野】本発明は、抗ウィルス剤としての 可能性、さらに抗腫瘍活性も期待される4'-メチルヌク レオシド誘導体に関する。

[0002]

【従来の技術】ウィルスは、以前から人類にとって厄介 で壊滅的な感染症の原因であることが知られてきた。近 40 年、このパターンは、後天性免疫不全症候群 (AID S) により代表されている。AIDSは、AIDSウィ ルス(HIV)による疾患で、現在、欧米諸国やアフリ カを中心に世界中において重大な社会問題となってい る。また、その患者数が今もなお増加傾向にあること は、その治療法や予防法の確立が、現代医療の直面する 最も重要、かつ緊急な課題といっても過言ではない。現 在、AIDSに対して有効な治療法は確立されていない が、その対策が種々検討されている。

【0003】即ち、1) 抗HIV剤による治療、2) 免 50 疫増強剤による治療、3)ワクチンの開発であり、1)

の範疇に属するヌクレオシド誘導体、アジドチミジン(AZT、EP86307071.0)やDDC(2', 3'-ジデオキシシチジン、PCT/US86/01826)がすでに認可、臨床使用されている。しかし、AZTは骨髄抑制にともなう重篤な貧血を引き起こすこと、生物学的利用率が低く4時間ごとに服用しなければならないこと、また、DDCはAZTよりも強力であるが、非常に毒性が強く、しばしば重度の末梢神経障害を誘発する欠点を持っている。従って、さらに選択毒性の高い新しい抗HIV剤の開発は、緊急の課題であり世界各国で激しい開発競争が 10 繰り広げられている。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】A Z Tが抗H I V剤として開発されて以来、数多くのヌクレオシド誘導体が合成され、それらの活性が検討されてきた。特にヌクレオシドの糖部分を変換した化合物に焦点を当てると、その置換位置は、糖の2',3',5'位に集中しており、4'位修飾ヌクレオシドはあまり報告されていない。そこで本発明者らは、糖の4'位をメチル基で置換した4'ーメチルヌクレオシド誘導体を合成した。本化合物は前述のような20抗H I V剤となる可能性があり、また、糖の4'位を修飾していることにより、ウィルスの増殖に必須であるSーアデノシルーLーホモシステイン加水分解酵素を阻害すると考えられ、II I V以外の抗ウィルス剤としての可能性、さらに抗腫瘍活性も秘めている。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明は、4'-メチルヌクレオシド誘導体、すなわち、一般式(I)

[0006]

【化5】

【0007】 [式中、Bは、Pニデン、JPニン、チミン、ウラシル、シトシン、ヒポキサンチン、キサンチン、5-メチルシトシン、4-エトキシ-5-メチル-2-オキソピリミジン、4-イソプロポキシ-5-メチル-2-オキソピリミジン、または、5-メチル-2-40オキソピリミジンであり、 $R_1$ および $R_2$ は、同一かまたは異なり、そしてそれぞれヒドロキシ基、または水素であるか、または一緒になって結合を示し、 $R_3$ は、

[0008]

【化6】

$$H \circ \left( \begin{array}{c} O \\ \parallel \\ P - O \\ \downarrow \\ O \end{array} \right)_n$$

【0009】 (式中、は0、1または3である)であ 塩、シュウ酸塩、コハク酸塩、マレイン酸塩、フマールる]で表される化合物、及びその薬学的に許容されるエ 50 酸塩、メタンスルホン酸塩等のごとき有機酸塩が挙げら

ステル、エーテル及び塩類から成る4' – メチルヌクレオシド誘導体である。本発明の化合物のより好ましい特定の一例は、次の $1\sim4$ で示される化合物とその薬学的に許容される塩である。

1. 一般式 (I) の式中、 $R_1$  、 $R_2$  および $R_3$  がヒドロキシ基である化合物。

2. 一般式(I)の式中、 $R_1$ が水素であり、 $R_2$ および $R_3$ がヒドロキシ基である化合物。

3. 一般式(I) の式中、 $R_1$  および $R_2$  が水素であり、 $R_3$  がヒドロキシ基である化合物。

4. 一般式(I)の式中、R1 およびR2 が一緒になって結合を示し、R3 がヒドロキシ基である化合物。

【0010】さらに、これらのグループの代表的な化合物としては、4'-メチルアデノシン、4'-メチルグアノシン、4'-メチルー $\beta-$ Dーリボフラノシルチミン、4'-メチルウリジン、4'-メチルシチジン、2'-デオキシ-4'-メチルアデノシン、4'-メチルチミジン、2', 3'-ジデヒドロー3'-デオキシ-4'-メチルチミジンなどと、その薬学的に許容される塩を挙げることができる。

【0011】本発明の新規な4'-メチルヌクレオシド誘導体は、不斉炭素を有し、 $\beta-D-$ もしくは $\alpha-L-$ 形態を含む光学活性体またはラセミ体として製造される。特記しない限り、この明細書に記載されている化合物は、すべて $\beta-$ フラノシル立体配置である。しかしながら、この明細書における主発明の範囲は、この形態に限定されるものではなく、対象化合物の全ての光学異性体及びその混合物を包含することができる。

【0012】本発明の化合物(I)は医薬として用いる場合、遊離の形で用いることができるほか、薬学的に許多されるエステル、エーテル及び塩の形で使用することもできる。薬学的に許容されるエステル及びエーテルは、一般式(I)中の酸素または窒素原子に、例えば基ーC(=O)-W(式中、Wは1から20個の炭素原子を含むアルキル基、アダマンチル、アリールで示される基である)の付加によりアシル化されている。特に好ましいエステルは、アダマントエート及びパルミトエートである。さらに本発明の化合物はまた一般式(I)で示される化合物の直鎖または分枝鎖のアルキルエーテル及びアリールエーテルも含む。

【0013】薬学的に許容される塩としては、例えばナトリウム塩、カリウム塩、リチウム塩等のごときアルカリ金属塩、カルシウム塩、マグネシウム塩等のごときアルカリ土類金属塩、アンモニウム塩、エチルアミン塩、トリエチルアミン塩、ジエタノールアミン塩、ジメチルアミノエタノール塩、アルギニン塩またはエチレンジアミン塩等のごときアミン塩が挙げられる。さらに、塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、リン酸塩等のごとき無機酸塩、シュウ酸塩、コハク酸塩、マレイン酸塩、フマール酸塩、メタンスルボン酸塩等のごとき有機酸塩が挙げら

れる。これらの塩は、通常の手段で生成させることがで き、例えば、塩が不用な溶媒または媒質中で、あるいは 真空乾燥または凍結乾燥によって除去できる水のような 溶媒中で、遊離の酸または塩基の形にある化合物を、1 等量またはそれ以上の適当な塩基や酸と反応させるか、 適当なイオン交換樹脂にて、現在の塩のイオンを他のイ オンに交換することにより生成させることができる。

【0014】以下、本発明に記載されている様々な語の 意味及び範囲の説明を記す。アルキル基は、1から20個 の炭素原子を有する環状、分枝鎖状または直鎖状の炭化 10 水素基を示す。例えばメチル、エチル、プロピル、イソ プロピル、ブチル、第3級ブチル、ペンチル、ヘキシ ル、イソヘキシル、オクチル、イソオクチル、デシル、 ノナデシル基等が挙げられる。

【0015】アルコキシ基は、一般に酸素原子を経て結 合したアルキル基を示し、例えば、メトキシ、エトキ シ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、第3級ブ トキシ基等を挙げることができる。アリール基は、一般 に6から12個の炭素原子を有する芳香族基を示し、例え ばフェニル、ナフチル、ビフェニル基等が挙げられる。 アシル基は、式-C(=O)-W(式中、Wは1から20個 の炭素原子を含むアルキル基、アリール基、アルコキシ 基である) で示される基であり、例えば、アセチル、ベ ンゾイル、アニソイル、フランカルボニル基などが挙げ られる。ハロゲンは、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素を挙 げることができる。

【0016】ヒドロキシ基の保護基としては、エーテル 系保護基、アシル系保護基、シリル系保護基、アセター ル系保護基が挙げられる。エーテル系保護基は、一般 に、ヒドロキシ基の酸素原子にアルキル基、アリール基 30 が結合しヒドロキシ基を保護したもので、例えば、メチ ルエーテル、第3級ブチルエーテル、アリルエーテル、 ベンジルエーテル、トリチルエーテル、メトキシベンジ ルエーテル、ジメトキシトリチルエーテル基などが挙げ られる。

【0017】アシル系保護基は、一般にヒドロキシ基の 酸素原子にアシル基が結合しヒドロキシ基を保護したも ので、例えば、アセチル、トリフルオロアセチル、ベン ゾイル、アニソイル基等が挙げられる。シリル系保護基 アルキル基及びアリール基が結合してヒドロキシ基を保 護したもので、例えば、第3級ブチルジメチルシリル、 トリメチルシリル、トリエチルシリル、第3級ブチルジ フェニルシリル、トリイソプロピルシリル基等が挙げら れる。

【0018】アセタール系保護基は、2つのヒドロキシ 基を1つの保護基で同時に保護するもので、例えば、イ ソプロピリデン、エチリデン、メチリデン、ベンジリデ ン等が挙げられる他、1つのヒドロキシ基のみを保護す るテトラヒドロピラニル、メトキシメチル基等も挙げら 50 れる。核酸塩基とは、プリン塩基とピリミジン塩基に大 別でき、プリン塩基は含窒素2環式複素環に包含され、 代表的なものは、天然プリン類、アデニン(または6-アミノプリン)、ヒポキサンチン(または6-ヒドロキ シプリン)、グアニン(2-アミノ-6-オキソプリ ン) が含まれる。これらの化合物は、天然または合成起 原のものであり、化学的、生化学的または酵素学的方法 を単独または組み合わせて用いることにより単離または 製造される。

6

【0019】ピリミジン塩基は含窒素単環式複素環に包 含され、代表的なものは、天然ピリミジン類、シトシン (4-アミノ-2-オキソピリミジン)、ウラシル (2, 4-ジオキソピリミジン)、5-メチルシトシン (4-アミノ-5-メチル-2-オキソピリミジン)及 びチミン(5-メチル-2,4-ジオキソピリミジン) が含まれる。また、ここで使用されているピリミジンと いう語は、母骨格の置換による誘導体化または修飾され た部分、例えば、4-エトキシ-5-メチル-2-オキ ソピリミジン、4-イソプロポキシ-5-メチル-2-20 オキソピリミジン及び5-メチル-2-オキソピリミジ ンなどを含む。これらの化合物は、天然または合成起源 のものであり、化学的、生化学的または酵素学的方法を 単独または組み合わせて用いることにより単離または製 造される。

【0020】本発明によれば、一般式(I)の新規な4' -メチルヌクレオシド誘導体は、一般式(II)

[0021]

【化7】

$$R_7O \longrightarrow C$$
 $R_4O \longrightarrow R_4$ 
 $R_6O \longrightarrow CR_5$ 

【0022】 [式中、R4 は、アシルオキシ基またはハ ロゲンであり、Rs 、Rs およびRrは、同一かまたは 異なり適当なヒドロキシ基の保護基である]で示される 糖と、核酸塩基またはアシル基で保護された核酸塩基 を、シリル化体経由で、またはそのまま反応させ、必要 ならばヒドロキシ基の保護基を除去し、さらに必要なら は、一般にヒドロキシ基の酸素原子にシリル原子を経て 40 ば公知の方法によりデオキシ化体、2 重結合体、リン酸 化体への誘導をすることにより製造される。

> 【0023】一般式(II)で示される糖類は新規であ り、同化合物は一般式(III)

[0024]

【化8】

【0025】 [式中、R5、R5、R7 およびR6は、同一かまたは異なり適当なヒドロキシ基の保護基でありR9は、適当なヒドロキシ基の保護基かまたは水素である] で表される化合物を、R9 が水素である場合、すで

に公知の方法によりデオキシ化するか、またはR。が適 当なヒドロキシ基の保護基である場合、R。のみを選択 的に脱保護し、デオキシ化することにより製造すること

ができる。 【0026】一般式(III) の化合物は部分的に公知であ る。以下、本発明の製造方法を詳しく説明する。最終生 成物(I)は、一般式(II)で示される糖から、すでに 公知の方法によって製造される。すなわち、核酸塩基ま たはアシル基で保護された核酸塩基を、例えば、ヘキサ メチルジシラザンとトリメチルクロロシラン中で加熱還 流することによりシリル化体へと誘導し、一般式(II)で 示される糖と縮合剤、例えば、シアン化水銀、無水塩化 第二スズ、無水塩化アルミニウム、過塩素酸銀、トリフ ルオロメタンスルホン酸トリメチルシリル、トリフルオ ロメタンスルホン酸トリエチルシリル、過塩素酸トリメ チルシリル、トリメチルシリルノナフレート等のルイス 20 酸の存在下に反応して得られる。使用する糖及び核酸塩 基の種類によって、不活性溶媒、例えば、アセトニトリ ル、1,2-ジクロロエタン、ベンゼン、トルエン、ジ クロロメタン等が適当な溶媒として使用される。反応温 度は、-20℃~150 ℃程度が好ましく、原料や生成化合 物の種類によって適宜選択される。 [フォルブルゲン 等、ケミシエ・ベリヒテ(Chem. Ber.) 114、1234頁 (19 81年)、フォルブルゲン等、ジャーナル・オブ・オーガ ニック・ケミストリー (J. Org. Chem.) 39、3654頁(19 74年)、39、3660頁 (1974年)]。また、化合物(II)がハ 30 ロゲン化糖である場合(一般式(II)の式中、R4がハ ロゲンである場合)、核酸塩基またはアシル基で保護さ れた核酸塩基と、例えば、水素化ナトリウム、炭酸カリ ウム、炭酸セシウム等の適当な塩基の存在下、必要なら ばクラウンエーテル等を添加し、アセトニトリル、ジメ チルホルムアミド等の溶媒中で反応させることでも得ら れる。反応温度は、-20℃~150 ℃程度が好ましく、原 料や生成化合物の種類によって適宜選択される。[ラマ サミィー等、テトラヘドロン・レター(Tetrahedron Le tt.) 28、5107頁 (1987年)、キム等、ジャーナル・オブ 40 ・メディシナル・ケミストリー (J. Med. Chem.) 34、2

286頁、(1991年)]。
【0027】デオキシ化の方法は、公知の方法[バートン等、ジャーナル・オブ・ケミカル・ソサイエティー・パーキントランスアクション・I(J. Chem. Soc. Perkin. I) 1574頁(1975年)]、すなわち、デオキシ化するヒドロキシ基を有する糖と、例えば、クロロチオノギ酸フェニル、チオカルボニルジイミダゾール等を、アセトニトリル、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン等の溶媒中で、ジメチルアミノピリジン、ピリジン等の塩基

の存在下に反応させるか、または、アセトニトリル、テ トラヒドロフラン、ジクロロメタン等の溶媒中、二硫化 炭素、ヨウ化メチル、イミダゾール等を、水素化ナトリ ウム等の塩基の存在下に反応させ、フェノキシチオカル ボニル誘導体、チオカルボニルイミダゾール誘導体、メ チルジチオカルボネート誘導体、イミダゾリルジチオカ ルボネート誘導体等へ導いた後、トルエン、ベンゼン等 の溶媒中で、水素化トリブチルスズ等のラジカル還元剤 とアゾビスイソブチロニトリル等のラジカル発生剤の存 10 在下に還元することにより製造される。また、デオキシ 化するヒドロキシ基を公知の方法によりハロゲン化(例 えば、ヨウ素化、臭素化、塩素化)、または、スルホン 酸エステル体(例えばメタンスルホン酸エステル、トル エンスルホン酸エステル、トリフルオロスルホン酸エス テル)に導き、適当な還元剤、例えば、水素化リチウム アルミニウム、水素化ホウ素ナトリウム、スーパーハイ ドライド、水素化トリブチルスズ等の存在下、必要なら ば、アゾビスイソブチロニトリル等を添加し、還元する

7 【0028】2重結合体は、すでに公知の方法に従い製造することができる。代表的な公知の方法としては、白上等「ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー」(J. Org. Chem.)53、5170頁(1988年)、マンスリー等「ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー」(J. Org. Chem.)54、4780頁(1989年)、リン等「テトラヘドロン・レター」(Tetrahedron Lett.)31、3829頁(1990年)等が挙げられる。

ことにより製造される。

【0029】リン酸化は、すでに公知の方法に従い、ピリジン中、クロルリン酸ジエステル(ジベンジル、ジフェニルエステル)を作用させることにより製造される。代表的な公知の方法としては、5'ーモノリン酸エステルは、今井等「ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー」(J. Org. Chem.)34、1547頁(1969年)に記載された方法を用い、母体ヌクレオシドから出発して製造される。また、5'ートリリン酸エステルは、ボード等「ジャーナル・オブ・ジ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティー」(J. Am. Chem. Soc)87、1785頁(1965年)に記載された方法を用い、モノホスフェートから出発して製造される。

【0030】一般式(I)で示されるエステルの製造方法は、ピリジン中、式(I)で示される化合物及び触媒(例えば4-ジメチルアミノピリジン)に、そのまま、あるいは溶媒(例えばジクロロメタン、ジクロロエタンなど)中、付加させるアシル基の適当な酸塩化物(例えばアダマンタンカルボン酸クロリド、パルミチン酸クロリド、イソプロピオン酸クロリド)を滴下することにより、化合物(I)の薬学的に許容されるエステルを製造する。

トニトリル、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン等の 【0031】かくして得られる縮合物は、反応混合物か溶媒中で、ジメチルアミノピリジン、ピリジン等の塩基 50 ら通常の分離精製手段、例えば、抽出、濃縮、中和、濾

過、再結晶、カラムクロマトグラフィー、薄層クロマト グラフィー等の手段を用いることによって単離、精製す ることができる。縮合物は必要であるならば、塩酸、ト リフルオロ酢酸、キ酸等を用いた酸処理、水酸化ナトリ ウム、水酸化カリウム、ナトリウムメトキシド、飽和ア ンモニアーメタノール等のアルカリ処理、パラジウムー 黒、パラジウムー炭素、酸化白金等の金属触媒を使用し た接触還元をはじめとする公知の方法によって脱保護を 行い、希望する生成物を得ることができる。

【0032】本発明の新規な式(I)の化合物、または 10 その塩及びエステル、エーテルから成る4'-メチルヌク レオシド誘導体は、医薬中の活性化合物として使用され る。この新規な活性化合物は、通常の方法で、不活性 な、無毒性で薬学的に適当な賦形剤、または浴剤を用い て、通常の配合剤、例えば錠剤、カプセル、糖衣剤、丸 薬、細粒剤、顆粒剤、エアロゾル、シロップ、乳化液、 懸濁剤及び液剤にすることができる。治療に有効な化合 物は、それぞれの場合、配合剤全体に対して、約0.5 な いし90重量%の濃度、すなわち上述した治療を達成する のに十分な量を含むように存在させることができる。配 20 ロピリデン $-\alpha$ -D-リボフラノース (40.6g) をN, 合剤は、例えば活性化合物を溶媒及び/または賦形剤 で、もし適当ならば乳化剤及び/または懸濁剤を用いて 増量して製造される。稀釈剤として水を使用する場合 は、もし適当ならば、補助溶剤として有機溶剤を使用す ることもできる。補助剤として、例えば水、非毒性有機 溶剤、例えばパラフィン(例えば石油留分)、植物油 (例えば落花生油、胡麻油) 及びアルコール類 (例えば エタノール及びグリセリン)、賦形剤、例えば粉末にし た天然鉱物(例えばクレー、アルミナ、タルク及びチョ ーク)、粉末状合成鉱物(例えば高度分散性シリカ及び 30 珪酸塩)、糖類(例えばショ糖、ラクトース及びデキス トロース)、乳化剤(例えばポリオキシエチレン脂肪酸 エステル及びポリオキシエチレン脂肪酸アルコールエー テル、アルキルスルホン酸塩、アリールスルホン酸 塩)、懸濁剤(例えばリグニン亜硫酸廃棄液、メチルセ ルロース、澱粉及びポリビニールピロリドン)及び滑剤 (例えばステアリン酸マグネシウム、タルク、ステアリ ン酸及びラウリル硫酸ナトリウム)が挙げられる。

【0033】投与は通常の方法、好ましくは経口で用い られるか、または非経口的にも投与される。その特別な 40 場合、経舌的にまたは静脈内に行うこともできる。注射 用媒体としては、特に水を使用し、これは注射溶液で常 用の安定化剤、溶解補助剤及び/または緩衝液を含有す る。このような添加剤は、例えば酒石酸塩緩衝液、ホウ 酸塩緩衝液、エタノール、ジメチルスルホキシド、錯化 剤(例えばエチレンジアミンテトラ酢酸)、粘度調整の ための高分子ポリマー(例えば液状ポリエチレンオキシ ド) または水素化ソルビタンのポリエチレン誘導体であ る。経口投与の場合、特に水性懸濁剤の場合、矯味矯臭

物に添加することができる。

【0034】投与量は投与経路のほか、受容者の年齢、 健康状態及び体重、病気の程度、同時に、場合により実 施される他の治療の種類、治療の頻度及び所望の作用の 種類に依存する。通例、1日用量は、活性化合物0.01~ 150mg/体重kgである。所望の結果を得るためには、通例 1.5~75及び好ましくは5~30mg/kg が1日当り1回ま たは数回の使用で有効である。

10

[0035]

【発明の効果】本発明によれば、医薬品として有用で新 規な式(I)の化合物、またはその塩及びエステル、エ ーテルから成る4'-メチルヌクレオシド誘導体を提供す ることができる。

[0036]

【実施例】以下、本発明を実施例により具体的に説明す るが、本発明の範囲がこれに限定されるものではない。 実施例1 3,5-ジベンジル-4-ヒドロキシメチル 3 - ベンジル - 4 - ヒドロキシメチル - 1, 2 - イソプN-ジメチルホルムアミド (DMF 350ml) に溶解し、 -9℃で水素化ナトリウム(5.3g)を徐々に加えた。得 られた溶液を同温度で30分攪拌後、臭化ベンジル(15.7 ml) を滴下した。反応混合物を、さらに1時間攪拌し、 氷水に注いだ。水層を酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル 層を水洗後、乾燥 (MgSO<sub>4</sub>)し、減圧濃縮した。残渣をシ リカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン:酢 酸エチル=4:1) により精製し、3,5-ジベンジル -4-ヒドロキシメチル-1,2-イソプロピリデンα-D-リボフラノース (34.8g、66%) を無色油状物 として得た。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J(Hz)): 7.32(m, 10H, Ph), 5. 80(d, J=3.7, 1H, 1), 4.79(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.65(dd, J=3.7, 5.4, 1H, 2), 4.55(d, J=11, 1H, PhCH<sub>2</sub>),4.51(d, J=12, 1H,  $PhCH_2$ ), 4.47(d, J=11, 1H, PhC $H_2$ ), 4.29(d, J=5.4, 1H, 3), 3.95(d, J=12, 1H, 6), 3.85(d, J=12, 1H, 6), 3.61(d, J=11, 1H, 5), 3.56(d, J=11, 1H, 5)J=11, 1H, 5), 1.65(s. 3H,  $CH_3$ ), 1.36(s, 3H, C

【0037】実施例2 3,5-ジベンジル-4-ヨー ドメチルー1, 2-イソプロピリデン-α-D-リボフ

実施例1で得られた油状物 (33.6g)をトルエン(800ml) とアセトニトリル(400ml) に溶解し、イミダゾール (2 2.9g)、トリフェニルホスフィン(88.1g) とヨウ素(32.0 g) を加え72時間加熱還流した。反応液を室温まで冷却 し、ベンゼンで稀釈後、チオ硫酸ナトリウム水溶液で洗 浄した。有機層を乾燥(MgSO4)、減圧濃縮後、残渣をシ リカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン:酢 剤あるいは着色剤を先に挙げた補助剤とともに活性化合 50 酸エチル=5:1)により精製し、3,5-ジベンジル -4 -3 ードメチル-1, 2 ーイソプロピリデン $-\alpha$  ー D ーリボフラノース(33.8g、79%)を無色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J(H<sub>Z</sub>)): 7.30(m, 10H, Ph), 5. 72(d, J=3.7, 1H, 1), 4.73(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.60 (dd, J=3.7, 4.9, 1H, 2), 4.59(d, J=12, PhCH<sub>2</sub>), 4.54 (d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.48(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.2 5(d, J=4.9, 1H, 3), 3.95(d, J=11, 1H, 6), 3.56(d, J=10, 1H, 5), 3.48(d, J=10, 1H, 5), 3.46(d, J=11, 1H, 6), 1.62(s. 3H, CH<sub>3</sub>), 1.32(s, 3H, CH<sub>3</sub>).

【0038】実施例3 3,5-ジベンジル-1,2-イソプロピリデン-4-メチル $-\alpha-$ D-リボフラノース

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J (Hz)): 7.30 (m, 10H, Ph), 5. 73 (d, J=4.2, 1H, 1), 4.76 (d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.61 (dd, J=4.2, 5.1, 1H, 2), 4.56 (d, J=12, PhCH<sub>2</sub>), 4.50 (d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.43 (d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.0 8 (d, J=5.1, 1H, 3), 3.37 (d, J=11, 1H, 5), 3.23 (d, J=11, 1H, 5), 1.62 (s, 3H, CH<sub>3</sub>), 1.39 (s. 3H, CH<sub>3</sub>), 1.33 (s, 3H, CH<sub>3</sub>).

【0039】実施例4 1,2 - ジアセチルー3,5 - ジベンジルー4 - メチルー $\beta$  - D - リボフラノース 実施例3で得られた油状物(14.0g)を酢酸(200ml)に溶解し、室温で無水酢酸(22.4ml)と濃硫酸(190 $\mu$ l)を加え16時間攪拌した。反応液を氷水に注ぎ、クロロホルムで抽出した。クロロホルム層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム(MgSO4)で乾燥後、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n - ヘキサン:酢酸エチル=5:1)で精製し、1,2 - ジアセチルー3,5 - ジベンジルー4ーメチルー $\beta$  - D - リボフラノース(12.6 g、81%)を無色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J (Hz)): 7.29(m, 10H, Ph), 6.09(s, 1H, 1), 5.34(d, J=5.1, 1H, 2), 4.62(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.49(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.47(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.43(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.30(d, J=5.1, 1H, 3), 3.39(d, J=10, 1H, 5), 3.32(d, J=10, 1H, 5), 2.10(s, 3H, Ac), 1.84(s, 3H, Ac), 1.31(s. 3H, CH<sub>3</sub>).

【0040】実施例5 N<sup>6</sup> ーベンゾイルー2'ーアセチルー3',5'ージベンジルー4'ーメチルアデノシン

N<sup>6</sup> - ベンゾイルアデニン(300ml) のヘキサメチルジシラザン(14ml) 懸濁液にトリメチルクロロシラン(0.72 ml) を加え一晩加熱還流した。過剰のヘキサメチルジシラザンを減圧濃縮し、得られた残渣と実施例4で得られた油状物(400mg)を1,2-ジクロロエタン(20ml)に溶解後、無水塩化第2スズ(160μl)を加えた。この溶液を60℃で4時間加熱攪拌し、1,2-ジクロロエタンで稀釈後、炭酸水素ナトリウム水溶液を加え15分攪拌した。得られた溶液をセライトを用い濾過し、有機層を分離後、水層をさらにクロロホルムで抽出した。有機層を合わせ、無水硫酸マグネシウム(MgSO4)で乾燥、減圧濃

12

宿りは、無小伽酸マクインワム(配304) で乾燥、個圧優縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:酢酸エチル: $n-\wedge$ キサン= 50:1:20:10) で精製し、 $N^6$  ーベンゾイルー2'ーアセチルー3', 5'ージベンジルー4'ーメチルアデノシン(4 00mg、71%) を淡黄色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm; J(Hz)): 9.21 (br, 1H, NH), 8. 76(s, 1H, 2), 8.36(s, 1H, 8), 8.02(d, J=7.1, 2H, Ph), 7.52 (m, 3H, Ph), 7.32 (m, 10H, Ph), 6.36(d, J=4. 20 2, 1H, 1'), 5.89 (dd, J=4.2, 5.4, 1H, 2'), 4.62 (d, J=11, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.55 (d, J=5.4, 1H, 3'), 4.51 (d, J=11, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.49 (d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.44 (d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 3.56 (d, J=10, 1H, 5'), 3.37 (d, J=10, 1H, 5), 2.10(s, 3H, Ac), 1.35(s, 3H, CH<sub>3</sub>)。

【0041】実施例6 4'-メチルアデノシン

実施例 5 で得られた油状物 (370mg)を飽和アンモニアーメタノール溶液 (25ml) に溶解し、室温で16時間攪拌した。得られた反応溶液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノー30 ル:酢酸エチル:nーヘキサン=20:2:15:5) で精製し、3',5'-ジベンジルー4'ーメチルアデノシン(280mg、99%)を無色結晶として得た。3',5'-ジベンジルー4'ーメチルアデノシン (270mg)を液体アンモニア(30ml)に懸濁し、金属ナトリウム (70mg)を加えー40℃で10分間攪拌した。得られた溶液に塩化アンモニウムを加え、過剰のアンモニアを留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール=4:1) により精製し、4'ーメチルアデノシン(113mg、68%)を無色結晶として得た。

40 <sup>1</sup> H-NMR(D<sub>2</sub> 0) δ (ppm; J (Hz)): 8.18(s, 1H, 2), 8.09 (s, 1H, 8), 5.90(d, J=7.3, 1H, 1'), 4.88(dd, J=7.3, 5.4, 1H, 2'), 4.21(d, J=5.4, 1H, 3'), 3.56(s, 2H, 5'), 1.19(s, 3H, CH<sub>3</sub>) °

【0042】実施例7 2'-アセチルー3',5'-ジベンジルー4'-メチルーβーDーリボフラノシルチミンチミン(3.0g)のヘキサメチルジシラザン(50ml)懸濁液にトリメチルクロロシラン(1.5ml)を加え一晩加熱還流した。過剰のヘキサメチルジシラザンを減圧濃縮し、得られた残渣と実施例4で得られた油状物(5.1g)を1,2-ジクロロエタン(50ml)に溶解後、トリフルオ

50

口酢酸トリエチルシリル(4.0ml) の1, 2-ジクロロエ タン(10ml)溶液を加えた。この溶液を室温で2時間攪拌 し、クロロホルムで希釈後、炭酸水素ナトリウム水溶液 で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウム (MgSO4)で 乾燥、減圧濃縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグ ラフィー(クロロホルム:メタノール:酢酸エチル:n - ヘキサン=50:1:20:10) で精製し、2'-アセチル -3',  $5' - 3' \times 3' \times 3' \times 10^{-4}$ 

52(s, 1H, 2), 7.33(m, 10H, Ph), 6.20(d, J=4.6, 1H, 1'), 5.38(dd, J=4.6, 5.9, 1H, 2'), 4.63(d, J=12, 1 H, PhCH<sub>2</sub>), 4.48(m, 3H, PhCH<sub>2</sub>), <math>4.31(d, J=5.9, 1H,3'), 3.61(d, J=10, 1H, 5'), 3.38(d, J=10, 1H, 5'), 2.11(s, 3H, Ac), 1.51(s. 3H,  $CH_3$ ), 1.28(s, 3H, CH<sub>3</sub>).

ノシルチミン(5.4g、91%)を無色結晶として得た。

【0043】実施例8 4'-メチル-β-D-リボフラ ノシルチミン

実施例7で得られた油状物(3.7g)を飽和アンモニアー メタノール溶液(150ml) に溶解し、室温で16時間攪拌し た。得られた溶液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラ ムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール:酢 酸エチル: n-ヘキサン=40:1:30:10) で精製し、 3', 5' -ジベンジル-4' -メチル-β-D-リボフラノ シルチミン(3.3g、98%)を無色結晶として得た。

【0044】3',5'ージベンジルー4'ーメチルーβーD -リボフラノシルチミン(2.3g)をメタノール(300ml) に溶解し、パラジウム-黒(1.0g)触媒を加え水素ガス 気流下で攪拌した。触媒を濾過し、減圧濃縮後、メタノ ールから再結晶し、4'-メチル-β-D-リボフラノシ 30 チルアデノシン(140mg、31%) を淡黄色油状物として得 ルチミン (1.3g、93%) を無色結晶として得た。

<sup>1</sup> H-NMR(D<sub>2</sub> 0)  $\delta$  (ppm; J(Hz)): 7.65(s, 1H, 2), 5.97 (d, J=6.4, 1H, 1), 4.50(dd, J=6.4, 5.9, 1H, 2'), 4. 21(d, J=5.9, 1H, 3'), 3.62(s, 2H, 5'), 1.89(s. 3H, CH<sub>3</sub>), 1.27(s, 3H, CH<sub>3</sub>).

【0045】実施例9 2'-アセチル-3',5'-ジベン ジルー4'ーメチルウリジン

実施例7と同様に反応と処理を行い、ウラシル(320mg) と実施例4で得られた油状物 (910mg)とから2'-アセチ N-3', 5'-ジベンジル-4'-メチルウリジン(950mg、93%)を無色結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J(Hz)): 8.95(br, 1H, NH), 7. 49(d, J=8.1, 1H, 6), 7.32(m, 10H, Ph), 6.20(d, J=4.6, 1H, 1'), 5.75(d, J=8.1, 1H, 5), 5.38(dd, J=4.6, 5. 9, 1H, 2'), 4.62(d, J=11, 1H, PhCH<sub>2</sub>), <math>4.51(d, J=1)1, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.49(d, J=11, 1H, PhCH<sub>2</sub>), <math>4.43(d, J=11, 1H, PhCH<sub>2</sub>)11, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.31(d, J=5.9, 1H, 3'), 3.61(d, J=1)0, 1H, 5'), 3.38(d, J=10, 1H, 5'), 2.10(s, 3H, Ac) 1.28(s, 3H, CH<sub>3</sub>).

【0046】実施例10 4'-メチルウリジン

14

実施例8と同様に反応と処理を行い、4'-メチルウリジ ン(330mg, 82%) を無色結晶として得た。 (メタノール エーテルから再結晶)

 $^{1}$ H-NMR( $D_{2}$ 0)  $\delta$  (ppm; J(Hz)): 7.35(d, J=8.1, 1H, 6), 5.96(d, J=6.4, 1H, 1'), 5.85(d, J=8.1, 1H, 5), 4.49(dd, J=6.4, 5.9, 1H, 2'), 4.21(d, J=5.9, 1H, 3'), 3.60(s, 2H, 5'), 1.26(s. 3H, CH<sub>3</sub>).

【0047】実施例11 3',5'-ジベンジル-2'-デオ キシー4'ーメチルアデノシン

<sup>1</sup>H-NMR(CDC1<sub>s</sub>) δ(ppm; J(Hz)): 8.49(br, 1H, NH), 7. 10 実施例 6 で得られた3', 5'ージベンジルー4'ーメチルア デノシン(620mg) と4-(ジメチルアミノ) ピリジン (DMAP 490mg) のアセトニトリル (80ml) 溶液にク ロロチオノギ酸フェニル(280 μ1)を滴下し、室温で一晩 攪拌した。溶媒を留去後、残渣に水を加えクロロホルム 抽出し、無水硫酸マグネシウム(MgSO4) で乾燥した。減 圧濃縮後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロ ロホルム:メタノール:酢酸エチル:n-ヘキサン=2 0:2:15:5) で精製し、3', 5'-ジベンジルー2'-フェノキシチオカルボニルー4'ーメチルアデノシン(600 20 mg、75%)を淡黄色油状物として得た。

> 【0048】水素化トリブチルスズ(584mg) と 2, 2'-アゾビスイソブチロニトリル (AIBN 160mg) のトル エン (30ml) 溶液を60℃に加熱し、3', 5'-ジベンジル -2'-フェノキシチオカルボニル-4'-メチルアデノシ ン(600mg) のトルエン(15ml)溶液を滴下した。反応液を 5時間加熱還流し、滅圧濃縮した。得られた残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタ ノール:酢酸エチル:n-ヘキサン=20:2:15:5) で精製し、3', 5' - ジベンジル-2' - デオキシ-4' - メ

> $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J(Hz)): 8.33(s, 1H, 2), 8.17 (s, 1H, 8), 7.33(m, 10H, Ph), 6.42(dd, J=6.4, 5.9,1H, 1'), 5.56(br, 2H,  $NH_2$ ), 4.61(d, J=12, 1H, PhC $H_2$ ), 4.56(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.51(d, J=12, 2H, Ph  $CH_2$ ), 4.41(t, J=5.9, 1H, 3'), 3.59(d, J=10, 1H, 5'), 3.46(d, J=10, 1H, 5'), 2.70(m, 2H, 2'), 1.33 (s. 3H, CH<sub>3</sub>).

> 【0049】実施例12 2'ーデオキシー4'ーメチルアデ ノシン

> 3', 5' - ジベンジル-2' - デオキシ-4' - メチルアデノ シン (140mg)を液体アンモニア (14ml) に懸濁し、金属 ナトリウム (50mg) を加え-40℃で10分間攪拌した。得 られた溶液に塩化アンモニウムを加え、過剰のアンモニ アを留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール=7:1) により精製し、 4'-メチルアデノシン(28mg、34%)を淡黄色粉末とし て得た。

<sup>1</sup> H-NMR(D<sub>2</sub> 0)  $\delta$  (ppm; J(H<sub>Z</sub>)): 8.27(s, 1H, 2), 8.14 50 (s, 1H, 8), 6.39(m, 1H, 1'), 4.61(m, 1H, 3'), 3.63

(s, 2H, 5'), 2.92(m, 1H, 2'), 2.62(m, 1H, 2'), 1.2 6(s 3H,  $CH_3$ ).

【0050】実施例13 3', 5'-ジベンジル-4'-メチルチミジン

実施例11と同様に反応と処理を行い、3',5'ージベンジルー4'ーメチルチミジン(240mg、41%)を淡黄色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm; J (Hz)): 8.27(br, 1H, NH), 7.66(d, J=1.2, 1H, 2), 7.32(m, 10H, Ph), 6.27(t, J=6.1, 1H, 1'), 4.62(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.56(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.56(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.52(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.46(d, J=12, 1H, PhCH<sub>2</sub>), 4.29(dd, J=5.6, 6.6, 1H, 3'), 3.65(d, J=10, 1H, 5'), 3.49(d, J=10, 1H, 5'), 2.51(ddd, J=5.6, 6.6, 14, 1H, 2'), 2.26(ddd, J=5.9, 6.6, 14, 1H, 2'), 1.56(s, 3H, CH<sub>3</sub>), 1.26(s, 3H, CH<sub>3</sub>),

【0051】実施例14 4'-メチルチミジン

実施例13で得られた油状物(220mg) をメタノール(40m l) に溶解し、パラジウムー黒(200mg) 触媒を加え水素ガス気流下で攪拌した。触媒を濾過し、減圧濃縮後、分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム:メタノー 20ル=7:1)により精製し、4'ーメチルチミジン(30m g、23%)を無色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR} (D_{2} \ 0) \quad \delta \ (\text{ppm} ; \ J \ (\text{Hz})) : 7.68 (s, 1\text{H}, 6), 6.24 \\ (\text{m}, 1\text{H}, 1'), 4.47 (\text{m}, 1\text{H}, 3'), 3.63 (s, 2\text{H}, 5'), 2.47 \\ (\text{m}, 2\text{H}, 2'), 1.89 (s. 3\text{H}, CH_{3}), 1.22 (s. 3\text{H}, CH_{3}) \ .$ 

【0052】実施例15 5'-アセチル-2', 3'-ジデヒドロ-3'-デオキシ-4'-メチルチミジン

実施例8で得られた結晶(200mg)をアセトニトリル(10 ml)に懸濁し、加熱還流下で臭化アセチル(350μ1)を滴下した。反応溶液が透明になった後、室温まで冷却し、減圧濃縮した。残渣をジクロロメタンに溶解し、水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧濃縮した。得られた残渣をメタノール(25ml)に溶解し、亜鉛ー銅合金(1.0g)を加え室温で1時間攪拌した。濾過後、濾液を減圧濃縮し、残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:酢酸エチル:nーへキサン=40:1:30:10)で精製し、5'-アセチル-2',3'

16 -ジデヒドロ-3'-デオキシ-4'-メチルチミジン(44 mg、25%)を無色結晶として得た。

<sup>1</sup> H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm; J(Hz)): 7.33(d, J=1.2, 1H, 6), 6.99(dd, J=2.0, 1.2, 1H, 1'), 6.23(dd, J=5.9, 2.0, 1H, 3'), 5.82(dd, J=5.9, 1.2, 1H, 2'), 4.36(d, J=12, 1H, 5'), 4.06(d, J=12, 1H, 5'), 2.09(s, 3H, Ac), 1.92(d. J=1.2, 3H, CH<sub>3</sub>), 1.38(s, 3H, CH<sub>3</sub>)。

[0.053] 宝藤原16 2' 3'-ジデトドロー3'ーデオ

【0053】実施例16 2', 3'-ジデヒドロ-3'-デオ キシ-4'-メチルチミジン

10 実施例15で得られた結晶 (44mg) を飽和アンモニアーメタノール溶液(9ml) に溶解し、室温で16時間攪拌した。得られた溶液を減圧濃縮し、残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=10:1) で精製し、2',3'ージデヒドロー3'ーデオキシー4'ーメチルチミジン (21mg、60%) を無色結晶として得た。

<sup>1</sup> H-NMR (DMS0- $d_6$  +  $D_2$  0)  $\delta$  (ppm; J (Hz)): 7.30(s, 1H, 6), 6.80(dd, J=2.0,1.2, 1H, 1'), 6.20(dd, J=5.9, 2. 0, 1H, 3'), 5.81(dd, J=5.9, 1.2, 1H, 2'), 3.85(s, 2 H, 5'), 1.71(s. 3H, CH<sub>3</sub>), 1.35(s, 3H, CH<sub>3</sub>).

20 【0054】実施例17 5'-アセチル-2',3'-ジデヒ ドロ-3'-デオキシ-4'-メチルチミジン

実施例8で得られた結晶(200mg) をオルトギ酸メチル(2ml)に懸濁し、トルエンスルホン酸(11mg)を加え室温で2時間攪拌した。反応液にナトリウムメトキシド(3.8mg)を加え、1時間攪拌した後、減圧濃縮した。得られた残渣を無水酢酸(5ml)に溶解し、2時間加熱還流した。反応液を減圧濃縮後、残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=酢酸エチル:n-ヘキサン=40:1:30:10)で精製し、5'-アセチルー2',3'-ジデヒドロー3'-デオキシー4'-メチルチミジン(31mg、18%)を無色結晶として得た。

<sup>1</sup> H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm; J(Hz)): 7.33(d, J=1.2, 1H, 6), 6.99(dd, J=2.0, 1.2, 1H, 1'), 6.23(dd, J=5.9, 2.0, 1E, 3'), 5.82(dd, J=5.9, 1.2, 1H, 2'), 4.36(d, J=12, 1H, 5'), 4.06(d, J=12, 1H, 5'), 2.09(s, 3H, Ac), 1.92(d, J=1.2, 3H, CH<sub>3</sub>), 1.38(s, 3H, CH<sub>3</sub>).

技術表示箇所

フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>5</sup> 識別記号 庁内整理番号 F I

C 0 7 D 473/18

473/30

473/34

C07H 19/10

19/16

19/20